|  |  |
| --- | --- |
| **Триместр** | **1** |
| **Предмет** | **Химия** |
| **Класс** | **9** |

**Образовательный минимум**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№** | **Термин, понятие** | **Определение** |
| 1 | **Электролиты** | Вещества, которые при растворении в воде или расплавлении распадаются на ионы |
| 2 | **Электролитическая диссоциация** | Процесс распада электролита на ионы при растворении его в воде или расплавлении. |
| 3 | **Ионы, катионы, анионы** | Положительно или отрицательно заряженные частицы вещества. Бывают простые и сложные; положительные и отрицательные. Катионы – положительные ионыАнионы – отрицательные ионы. |
| 4 | **Кислоты** | Сложные вещества, диссоциирующие на катионы водорода и анионы кислотного остатка, например:H2SO4 --> 2H+ + SO4 2- |
| 5 | **Основания** | Сложные вещества, диссоциирующие на катионы металла и гидроксид-анионы.NaOH --> Na+ + OH- |
| 6 | **Соли** | Сложные вещества, диссоциирующие на катионы металла и анионы кислотного остатка, например:Na2 SO4 --> 2 Na+ + SO4 2- |
| 7 | **Сильные электролиты** | Полностью распадаются на ионы. Это почти все соли, сильные кислоты (соляная HCl, азотная HNO3, серная H2SO4 и др.), щелочи. |
| 8 | **Слабые электролиты** | Незначительно диссоциируют на ионы. Это слабые кислоты, нерастворимые основания, вода. |
| 9 | **Реакции ионного обмена** | Реакции, происходящие в водных растворах электролитов (кислот, оснований, солей). |
| 10 | **Условия, при которых реакция ионного обмена считается осуществимой** | Протекают до конца, если* выпадает осадок
* выделяется газ
* образуется малодиссоциирующее вещество (вода)
 |

**ИСТОЧНИК:** Габриелян О.С. Химия 9